FEB 0 9 2004 PM

I hereby certify that this correspondence is being deposited with the United States Postal Service with sufficient postage as first class mail in an envelope addressed to: Commissioner for Patents, Alexandria, VA 22313 20231.

Ву:______

Date: February 6, 2004

IN THE UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE

Applic. No.

10/669,072

Applicant

Matthias Kroenke, et al.

Filed

September 23, 2003

Title

Method for Fabricating Ferroelectric Memory Cells

Docket No.

MUH-12757

Customer No.:

24131

CLAIM FOR PRIORITY

Mail Stop: Missing Parts

Hon. Commissioner for Patents, Alexandria, VA 22313-1450

Sir:

Claim is hereby made for a right of priority under Title 35, U.S. Code, Section 119, based upon the German Patent Application 101 14 406.7 filed March 23, 2001.

A certified copy of the above-mentioned foreign patent application is being submitted herewith.

Respectfully submitted,

GREGORY L. MAYBACK

REG, 100. 140,716

Date: February 6, 2004

Lerner and Greenberg, P.A.

Post Office Box 2480

Hollywood, FL 33022-2480

Tel:

(954) 925-1100

Fax:

(954) 925-1101

/av

BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND



Prioritätsbescheinigung über die Einreichung einer Patentanmeldung

Aktenzeichen:

101 14 406.7

Anmeldetag:

23. März 2001

Anmelder/Inhaber:

Infineon Technologies AG, München/DE

Bezeichnung:

Verfahren zur Herstellung ferroelektrischer Speicher-

zellen

IPC:

H 01 L 21/8247

Die angehefteten Stücke sind eine richtige und genaue Wiedergabe der ursprünglichen Unterlagen dieser Patentanmeldung.

München, den 21. Oktober 2003

Deutsches Patent- und Markenamt

Der Präsident

Im Auftrag

Wehner

MÜLLER & HOFFMANN – PATENTANWÄLTE

European Patent Attorneys - European Trademark Attorneys

Innere Wiener Strasse 17 D-81667 München

Anwaltsakte:

10807

Ho/Ant/kv

Anmelderzeichen:

200022362

2000 E 22360 DE

23.03.2001

Infineon Technologies AG St.-Martin-Strasse 53

81669 München

Verfahren zur Herstellung ferroelektrischer Speicherzellen

Beschreibung

Verfahren zur Herstellung ferroelektrischer Speicherzellen

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung ferroelektrischer Speicherzellen nach dem Stack-Prinzip, wobei zwischen einer unteren Kondensatorelektrode eines Speicherkondensators und einem darunter gebildeten leitenden Plug, der zur elektrischen Verbindung dieser Kondensatorelektrode mit einer Transistorelektrode eines in oder auf einem Halbleiterwafer gebildeten Auswahltransistors dient, eine Haftschicht und über der Haftschicht eine Sauerstoffdiffusionsbarriere gebildet und, nachdem das Ferroelektrikum abgeschieden wurde, einem RTP-Schritt in einer Sauerstoffatmosphäre unterworfen werden. Bei nach dem Stack-Zellen-Prinzip aufgebauten ferroelektrischen Speicherzellen werden typischerweise Transistoren in oder auf einem Halbleiterwafer hergestellt. Anschließend wird ein Zwischenoxid abgeschieden. Auf diesem Zwischenoxid werden die ferroelektrischen Kondensatormodule hergestellt. Die Verbindung zwischen den ferroelektrischen Kondensatormodulen und den Transistoren wird durch einen Plug erreicht, der sich beim Stack-Zellen-Prinzip unmittelbar unter dem Kondensatormodul befindet.

25

30

35

15

20

Zur Konditionierung der ferroelektrischen Schicht des ferroelektrischen Kondensatormoduls ist es erforderlich, eine Temperung (Ferro Anneal) in einer Sauerstoffatmosphäre bei Temperaturen von bis zu 800°C durchzuführen. Bei diesem Ferro Anneal muss der Plug, der meist aus Polysilizium oder Wolfram besteht, vor Oxidation geschützt werden, da andernfalls die elektrische Verbindung zwischen der unteren Kondensatorelektrode und dem Transistor irreversibel unterbrochen wird. Außerdem sollen Reaktionen zwischen den Elektroden, dem Ferroelektrikum und dem Plug vermieden

werden, sofern sie die Funktionalität des Chips beeinträchtigen.

Alle zur Zeit kommerziell erwerblichen Produkte mit ferroelektrischen Schichten sind nach dem Offset-Zellen-Prinzip aufgebaut und haben eine Integrationsdichte von nur wenigen Kilobit bis hin zu einem Megabit.



Um den Plug bei einem nach dem Stack-Zellen-Prinzip aufgebauten ferroelektrischen Speicher vor Oxidation zu schützen, wurden Schichtsysteme eingeführt, die aus einer Sauerstoffdiffusionsbarriere und einer darunterliegenden Haftschicht bestehen. Allerdings bereitet es große Schwierigkeiten, die Oxidation dieser

- 15 Sauerstoffdiffusionsbarriere und vor allem der darunterliegenden Haftschicht und des Plugs aus Poly-Silizium oder Wolfram bzw. deren Oberfläche von der Seite her bei dem Ferro Anneal zu verhindern.
- Von den Erfindern durchgeführte Experimente bei Prototypen haben gezeigt, dass bei dem Ferro Anneal in der Haftschicht, die aus Titan bestand, konkurrierende Prozesse abliefen.

Die beiliegende Fig. 1 zeigt einen schematischen Querschnitt durch einen Abschnitt einer nach dem Stack-Zellen-Prinzip aufgebauten ferroelektrischen Speicherzelle. Gezeigt ist ein durch eine Zwischenoxidschicht 7 (TEOS) führender Plug 1 zum Beispiel aus Polysilizium, ein unmittelbar darüberliegender unterer Teil 2 einer Haftschicht zum Beispiel aus TiSi2, ein darüberliegender oberer Teil 3 der Haftschicht, zum Beispiel aus Ti, ein unterer Teil 4 der Sauerstoffdiffusionsbarriere zum Beispiel aus Ir und darüber ein zweiter Teil 5 der Sauerstoffdiffusionsbarriere, zum Beispiel aus IrO2. Über diesem oberen IrO2-Abschnitt 5 der

35 Sauerstoffdiffusionsbarriere liegt die untere Kondensatorelektrode 6, die zum Beispiel aus Pt besteht. In

Fig. 1 sind durch stark gezeichnete, schwarz ausgefüllte Pfeile die beim Ferro Anneal von der Seite her stattfindende Oxidation und durch nicht ausgefüllte Pfeile die gleichzeitige TiSi-Ir-Bildung in der Haftschicht 2, 3 angedeutet. Ein mit II bezeichneter Kreis umrahmt einen Ausschnitt, von dem Details in den Fig. 2a und 2b dargestellt sind, um die es in der nachfolgenden Beschreibung geht. Die in den Fig. 2a und 2b schematisch dargestellten Prozesse und Ausbildungen resultieren aus von den Erfindern hergestellten TEM-Aufnahmen (TEM = Transmissions-Elektronenmikroskop). Fig. 2a zeigt wiederum mit einem stark gezeichneten Pfeil die von der Seite her stattfindende Oxidation der Haftschicht 2, 3. Dabei bildet sich von der Seite her ein isolierender TiSi-O-Bereich 10. Durch nicht geschwärzte Pfeile ist die von oben und unten her stattfindende Silizidierung, nämlich die TiSi-Ir-Bildung dargestellt. In Fig. 2a hat die Bildung der leitfähigen TiSi-Ir-Schicht schneller stattgefunden als die Bildung der isolierenden TiSi-O-Schicht 10 von der Seite her.

20

30

35

15

10

Dagegen hat sich in Fig. 2b der isolierende TiSi-O-Bereich 10 von der Seite her auf der ganzen Breite des Plugs 1 gebildet, und letzterer hat keine elektrische Verbindung mehr zur unteren Elektrode 6 des ferroelektrischen

25 Kondensators.

Somit zeigt sich, dass es trotz der Ir/IrOx-Abdeckung der Ti-Haftschicht einen Sauerstoffdiffusionspfad entlang der Grenzfläche IrOx/TEOS gibt, der die Haftschicht 2 aufoxidieren kann.

Bei den von den Erfindern durchgeführten Experimenten hat sich herausgestellt, dass die Geschwindigkeit, in der die TiSi-O-Bildung von der Seite her vorgeht und die gleichzeitige TiSi-Ir-Bildung von oben und unten abhängig sind von der Temperatur, bei der diese Reaktionen erfolgen.

Mit Hilfe eines RTP-Schritts (RTP = Rapid Thermal Processing) in Sauerstoff ist es möglich, die TiSi-Ir-Bildung von oben und unten in der Haftschicht gegenüber der TiSi-O-Bildung von der Seite her zu beschleunigen.

Es ist Aufgabe der Erfindung, ein Verfahren zur Herstellung von nach dem Stack-Prinzip aufgebauten ferroelektrischen Speicherzellen so anzugeben, dass zu einer vorgegebenen Dicke der Ti-Haftschicht eine zugehörige ideale RTP-Temperatur gefunden werden kann, bei der das Schichtsystem leitfähig bleibt.

Gemäß einem wesentlichen Aspekt ist das erfindungsgemäße
15 Verfahren dadurch gekennzeichnet, dass folgende Schritte
ausgeführt werden:

- (A) Ermittlung des Diffusionskoeffizienten von Sauerstoff im Material der Haftschicht in Abhängigkeit von der Temperatur;
- (B) Ermittlung der Silizidierungsgeschwindigkeit und des Diffusionskoeffizienten von Silizium in dem Material der Haftschicht in Abhängigkeit von der Temperatur, und
- (C) Berechnung eines optimalen Temperaturbereichs für den RTP-Schritt aus den zuvor ermittelten beiden Diffusions-koeffizienten für eine vorgegebene Schichtdicke und Schichtbreite des Schichtsystems aus Haftschicht und Sauerstoffdiffusionsbarriere, so dass während des RTP-Schritts die Silizidierung der Haftschicht schneller abläuft als ihre Oxidation.

Bei der Erfindung wird die Oxidationsgeschwindigkeit der Haftschicht und daraus der Diffusionskoeffizient von Sauerstoff im Material der Haftschicht, zum Beispiel Titan, abhängig von der Temperatur bestimmt. Ebenfalls wird die Geschwindigkeit bei der Bildung einer TiSi-Ir-Schicht aus einer Titanschicht und daraus der zugehörige

. 10

20

25

30

Diffusionskoeffizient abhängig von der Temperatur bestimmt. Dann kann man bei einer vorgegebenen Titan-Schichtdicke mit Hilfe der temperaturabhängigen Diffusionskoeffizienten und der Oxidationsgeschwindigkeiten die optimale Temperatur berechnen, die erforderlich ist, damit die TiSi-Ir-Bildung schnell genug abläuft, das heißt schneller als die gleichzeitige Bildung der isolierenden TiSi-O-Bereiche, um die Leitfähigkeit des Schichtsystems zu erhalten.



Die Erfindung gibt eine Formel an, mit der der optimale Temperaturbereich bzw. die optimale Temperatur für den RTP-Schritt berechnet werden kann:

$$\frac{\left(d_{BARR}\right)^{2}}{D_{Silizium}} < \frac{\left(b_{BARR}\right)^{2}}{D_{Sauerstoff}},\tag{1}$$

15

20

In der Beziehung (1) geben der linke Term die Zeitdauer bis zur Durchsilizidierung der Haftschicht und der rechte Term die Zeitdauer bis zur Durchoxidierung der Haftschicht, d_{BARR} die Schichtdicke des Systems aus der Sauerstoffdiffusionsbarriere und der Haftschicht derselben,

brare die halbe Schichtbreite,



D_{silizium} den temperaturabhängigen Diffusionskoeffizienten von Silizium und

D_{Sauerstoff} den temperaturabhängigen Diffusionskoeffizienten von 25 Sauerstoff im Material der Haftschicht an.

In der nachfolgenden Beschreibung wird ein Ausführungsbeispiel des erfindungsgemäßen Herstellungsverfahrens Bezug nehmend auf die Zeichnung näher beschrieben.

30

Die Zeichnungsfiguren zeigen im einzelnen:

Fig. 1

einen schematischen Querschnitt durch einen Abschnitt einer nach dem Stack-Zellen-Prinzip aufgebauten ferroelektrischen Speicherzelle, die die beim RTP-Schritt ablaufenden konkurrierenden Vorgänge veranschaulicht (bereits beschrieben);

5 Fig. 2a und 2b Details des Ausschnitts II von Fig. 1 die jeweils einen zu einer funktionierenden elektrischen Verbindung (a) und einen durch
Oxidation der Haftschicht zu einer
Unterbrechung der leitenden Verbindung
führenden Prozess (b) veranschaulichen, und

Fig. 3

15

20

einen Abschnitt durch eine nach dem Stack-Zellen-Prinzip aufgebaute funktionierende ferroelektrische Speicherzelle ähnlich wie Fig. 1 zur Veranschaulichung des erfindungsgemäßen Verfahrens.

Während die Fig. 1, 2a und 2b bereits erläutert wurden, zeigt Fig. 3, die ähnlich wie Fig. 1 einen Querschnitt durch einen Abschnitt einer nach dem Stack-Zellen-Prinzip aufgebauten ferroelektrischen Speicherzelle zeigt, die für das erfindungsgemäße Verfahren wesentlichen Größen. Diese Größen sind die Dicke d_{BARR} des Schichtsystems aus Haftschicht 2, 3 und Sauerstoffdiffusionsbarriere 4, 5, b_{BARR} die halbe Breite dieses Schichtsystems, D_{Sauerstoff} (stark gezeichneter Pfeil) den (temperaturabhängigen) Diffusionskoeffizienten von Sauerstoff im Material der Haftschicht 2, 3 und D_{Silizium} (stark gezeichneter Pfeil von unten) den (temperaturabhängigen) Diffusionskoeffizienten von Silizium, der für die Silizidierung der Haftschicht 2, 3 maßgeblich ist.

In der Beziehung

$$\frac{\left(d_{BARR}\right)^2}{D_{Silizium}} < \frac{\left(b_{BARR}\right)^2}{D_{Sauerstoff}},\tag{1}$$

20

30

gibt der linke Term die Zeit an bis zur Durchsilizidierung der Haftschicht und der rechte Term die Zeit bis zur Durchoxidierung derselben.

Wie erwähnt gibt $D_{Silizium}$ den temperaturabhängigen Diffusions-5 koeffizienten von Silizium und $D_{Sauerstoff}$ den temperaturabhängigen Diffusionskoeffizienten von Sauerstoff entlang einer bestimmten Grenzfläche an. Die Quotienten d/D bzw. b/D ergeben einheitenmäßig Zeiten. Aus den bei einer bestimmten Spezies in einer bestimmten Matrix bei einer bestimmten **£10** Temperatur ermittelten Diffusionskoeffizienten und den in Fig. 3 angegebenen Abmessungen, d.h. der Schichtdicke dBARR und der halben Schichtbreite bBARR, gibt die obige Beziehung die Bedingung für das Herstellen einer funktionierenden Barriere an. Bei einer bestimmten Temperatur, wobei D eine 15 Funktion der Temperatur ist, und gewählten Abmessungen b und d muss die Zeit für die Silizidierung (linker Term) kleiner sein als die Zeit für die Oxidation (rechter Term).

Bei einem beispielhaft durchgeführten Herstellungsprozess wurde zunächst ein RTP-Schritt (nach der Topelektrodenstrukturierung) bei 800°C 15 Sekunden in Sauerstoff und anschließend der Ferro-Anneal in O2 bei einer Temperatur von etwa 675°C 15 Minuten lang ausgeführt. Bei gemäß diesem Herstellungsverfahren hergestellten ferroelektrischen Speicherzellen vorgenommene TEM-Aufnahmen ergaben, dass die von der Seite her gebildeten TiSi-O-Bereiche so klein waren, dass sie die leitende Verbindung des Polysiliziumplugs mit der unteren Kondensatorelektrode über die Haftschicht und die Sauerstoffdiffusionsbarriere nicht unterbrechen konnten.

Patentansprüche

10

20

25

30

- 1. Verfahren zur Herstellung ferroelektrischer
 Speicherzellen nach dem Stackprinzip, wobei zwischen einer
 unteren Kondensatorelektrode (6) eines ferroelektrischen
 Speicherkondensators und einem darunter gebildeten leitenden
 Plug (1), der zur elektrischen Verbindung dieser
 Kondensatorelektrode (6) mit einer Transistorelektrode eines
 in oder auf einem Halbleiterwafer gebildeten
- Auswahltransistors dient, eine Haftschicht (2, 3) und über der Haftschicht eine Sauerstoffdiffusionsbarriere (4, 5) gebildet und nach der Bildung des Ferroelektrikums einem RTP-Schritt in einer Sauerstoffatmosphäre unterworfen werden, gekennzeich net durch folgende Schritte:
- 15 (A) Ermittlung der Oxidationsgeschwindigkeit der Haftschicht (2, 3) und des Diffusionskoeffizienten ($D_{\text{Sauerstoff}}(T)$) von Sauerstoff im Material der Haftschicht (2, 3) in Abhängigkeit von der Temperatur (T);
 - (B) Ermittlung des Diffusionskoeffizienten $(D_{\text{Silizium}}(T))$ von Silizium in dem Material der Haftschicht (2, 3) in Abhängigkeit von der Temperatur und
 - (C) Berechnung eines optimalen Temperaturbereichs für den RTP-Schritt aus den zuvor ermittelten beiden Diffusions-koeffizienten ($D_{Sauerstoff}(T)$ und $D_{Silizium}(T)$) für eine vorgegebene Schichtdicke (d_{BARR}) und Schichtbreite (b_{BARR}) des Schichtsystems aus Haftschicht und Sauerstoffdiffusionsbarriere, so dass während des RTP-Schritts die Silizidierung der Haftschicht schneller abläuft als ihre Oxidation.
 - 2. Verfahren nach Anspruch 1,
 d a d u r c h g e k e n n z e i c h n e t ,
 dass die Haftschicht (2, 3) von dem RTP-Schritt aus einer
 unteren Schicht (2) aus TiSi₂ und einer unmittelbar
 darüberliegenden Schicht (3) aus Ti besteht.

3. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2,
d a d u r c h g e k e n n z e i c h n e t ,
dass die Sauerstoffdiffusionsbarriere (4, 5) vor dem RTPSchritt aus einer unteren Schicht (4) aus Ir, die direkt
über der oberen Ti-Schicht (3) der Haftschicht liegt und
einer die untere Schicht (4) der
Sauerstoffdiffusionsbarriere unmittelbar bedeckenden oberen
Schicht (5) aus IrO₂ besteht.

4. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dad urch gekennzeich net, dass der optimale Temperaturbereich für den RTP-Schritt aus folgender Beziehung berechnet wird:

15

$$\frac{\left(d_{\mathit{BARR}}\right)^2}{D_{\mathit{Silizium}}} < \frac{\left(b_{\mathit{BARR}}\right)^2}{D_{\mathit{Sauerstoff}}},$$

worin der linke Term eine Zeitdauer bis zur Durchsilizidierung der Haftschicht und der rechte Term eine Zeitdauer bis zur Durchoxidierung der Haftschicht (2, 3),

 d_{BARR} die Schichtdicke des Schichtsystems aus Haftschicht und Sauerstoffdiffusionsbarriere,

b_{BARR} die halbe Schichtbreite des Schichtsystems aus Haftschicht und Sauerstoffdiffusionsbarriere,

D_{Silizium} den temperaturabhängigen Diffusionskoeffizienten von

25 Silizium und

D_{Sauerstoff} den temperaturabhängigen Diffusionskoeffizienten von Sauerstoff im Material der Haftschicht (2, 3) angeben.

Erfindungsmeldung: 2000 E 22360 DE

Zusammenfassung

Verfahren zur Herstellung ferroelektrischer Speicherzellen

- Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung ferroelektrischer Speicherzellen nach dem Stackprinzip, wobei
 zwischen einer unteren Kondensatorelektrode (6) eines
 Speicherkondensators und einem darunter gebildeten leitenden
 Plug (1), der zur elektrischen Verbindung dieser
 Kondensatorelektrode (6) mit einer Transistorelektrode eines
 in oder auf einem Halbleiterwafer gebildeten
 Auswahltransistors dient, eine Haftschicht (2, 3) und über
 der Haftschicht eine Sauerstoffdiffusionsbarriere (4, 5)
 gebildet und nach der Abscheidung des Ferroelektrikums einem
 RTP-Schritt in einer Sauerstoffatmosphäre unterworfen
 werden, wobei das Verfahren durch folgenden Schritte
 gekennzeichnet ist:
 - (A) Ermittlung der Oxidationsgeschwindigkeit der Haftschicht (2, 3) und des Diffusionskoeffizienten ($D_{Sauerstoff}(T)$) von Sauerstoff im Material der Haftschicht (2, 3) in Abhängigkeit von der Temperatur (T);
 - (B) Ermittlung des Diffusionskoeffizienten $(D_{\text{Silizium}}(T))$ von Silizium in dem Material der Haftschicht $(2,\ 3)$ in Abhängigkeit von der Temperatur und
- (C) Berechnung eines optimalen Temperaturbereichs für den RTP-Schritt aus den zuvor ermittelten beiden Diffusionskoeffizienten (D_{Sauerstoff}(T) und D_{Silizium}(T)) für eine vorgegebene Schichtdicke (d_{BARR}) und Schichtbreite (b_{BARR}) des Schichtsystems aus Haftschicht (2, 3) und Sauerstoffdiffusionsbarriere, so dass während des RTP-Schritts die Silizidierung der Haftschicht schneller abläuft als ihre Oxidation.

Bezugszeichenliste

1	Polysiliziumplug
2	TiSi ₂ -Haftschicht
3	Ti-Haftschicht
4	Ir-Sauerstoffdiffusionsbarriere
5	${ m IrO_2} ext{-Sauerstoffdiffusionsbarriere}$
6	Bottomelektrode des ferroelektrischen Kondensators
7	TEOS-Schicht
10	TiSi-O-Bereich
d_{BARR}	Dicke des Schichtsystems 2-5
b _{BARR}	halbe Breite des Schichtsystems 2-5
$D_{\texttt{Silizium}}$	Diffusionskoeffizient von Silizium im Material der
	Schicht 2, 3
$D_{\texttt{Sauerstoff}}$	Diffusionskoeffizient von Sauerstoff im Material
	der Schicht 2, 3

Erfindungsmeldung: 2000 E 22360 DE

Fig. 1

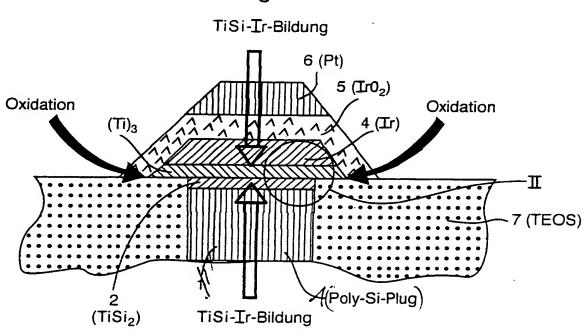


Fig. 2a

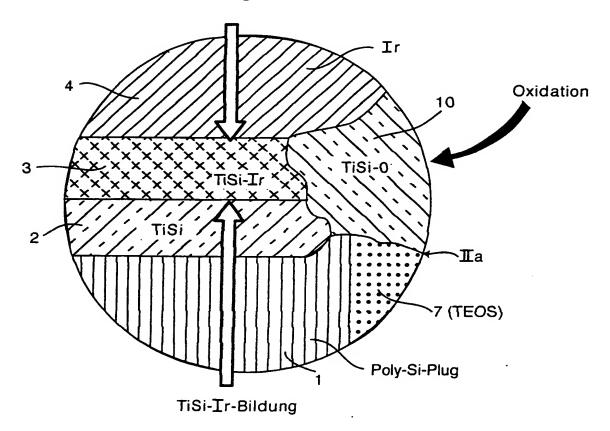


Fig. 2b

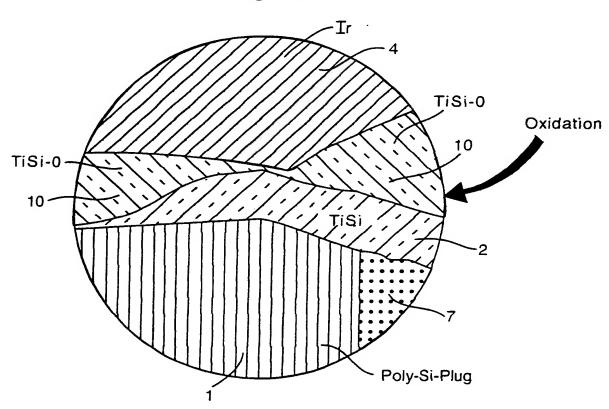


Fig. 3

